Procédure de production de Tritium Gans (H3)

Le Tritium Gans Est un Gans à fort pouvoir magnétique. C'est un Gans de base pour les systèmes de vol et des énergies. Dans son état physique, le tritium est un isotope de l'hydrogène de masse atomique 3, contenant deux neutrons et un proton. Dans l'état du Gans, le Tritium est une structure plasmatique qui se comporte complètement différemment et ne présente aucune radioactivité, même si son nom peut nous induire en erreur. Ce que nous obtiendrons grâce au processus Tritium Gans ne manifestera dans les interactions plasmatiques que les propriétés structurelles de l'atome de Tritium. Même si la formule du plasma est H3, cela signifie uniquement la masse plasmatique de cette structure unitaire. Le Tritium Gans a un caractère plasma magnétique très fort et est utilisé dans la technologie des vols spatiaux Keshe.

Attention! Des Gans au Tritium, au Deutérium ou à l'Hydrogène peuvent être intégrés dans les systèmes de traitement plasma de diverses maladies avec une très haute efficacité. Cependant, nous n'utiliserons jamais ces Ganses dans de telles applications de santé, à moins de savoir très bien comment ils agissent sur le corps.

L'obtention de Tritium Gans implique la construction d'un réacteur à CO2 fraîchement démarré (assemblé). Il est nécessaire que la cuve de ce réacteur soit un peu plus grande et ait des parois en verre. On peut par exemple utiliser un bol en verre de forme parallélépipédique ou un aquarium aux parois très bien collées avec une colle spéciale sans carbone. Il est bon que les parois intérieures de ce récipient en verre soient préalablement nano-revêtues par le procédé connu, avec de la soude caustique chaude. La distance entre les plaques dans le réacteur CO2 est d'environ 14 cm.

A l'intérieur de ce réacteur, à une distance d'au moins 4 cm de la surface de la solution du réacteur, au-dessus du niveau des plaques métalliques est monté un récipient en verre découvert, qui est rempli de CH3 Gans. Pour cela, nous pouvons monter des crochets en plastique sur les parois intérieures de la boîte. La cuve ne doit pas entrer en contact avec l'eau du réacteur !

Ce récipient intérieur doit être positionné au-dessus du niveau des plaques métalliques afin que les interactions plasmatiques entre les deux plaques n'affectent pas directement les processus dans le récipient en verre suspendu. Ce récipient en verre doit avoir l'ouverture la plus large afin que le liquide qu'il contient soit exposé sur la plus grande surface possible. Il ne devra pas se trouver entre les deux plaques métalliques, mais il sera positionné au-dessus du niveau. Il est nécessaire que la cuve du réacteur soit un peu plus haute pour que nous puissions y monter la cuve en verre. Il est possible d'utiliser à la place de cette cuve un verre à pattes plus hautes qui repose sur le fond du réacteur.

La coupelle du verre doit dépasser le niveau des plaques métalliques. On scelle ensuite la partie supérieure de ce réacteur à CO2, en scellant très bien l'espace du réacteur de l'atmosphère (on peut par exemple utiliser un adhésif spécial sans carbone). Le fil entre les plaques métalliques restera à l'intérieur de cet espace clos. Après environ 10 à 12 jours, dans le récipient en verre situé au sommet du réacteur, nous obtiendrons un liquide jaunâtre ou bleu jaune, le Tritium Gans.

Entre les plaques de cuivre nano-revêtues et de zinc se forme un champ de plasma de carbone, qui absorbera comme un aimant le champ de carbone des Gans de CH3 du récipient en verre de surface. Le liquide dans le récipient suspendu présentera les caractéristiques du champ plasmatique de tritium H3, formant le Tritium Gans. Cette procédure, qui extrait le plasma d'un composant plasmatique, est appelée réduction du plasma. Cela est possible grâce aux propriétés particulières des matériaux Gans, qui sont en réalité une condensation, une manifestation physique du plasma.

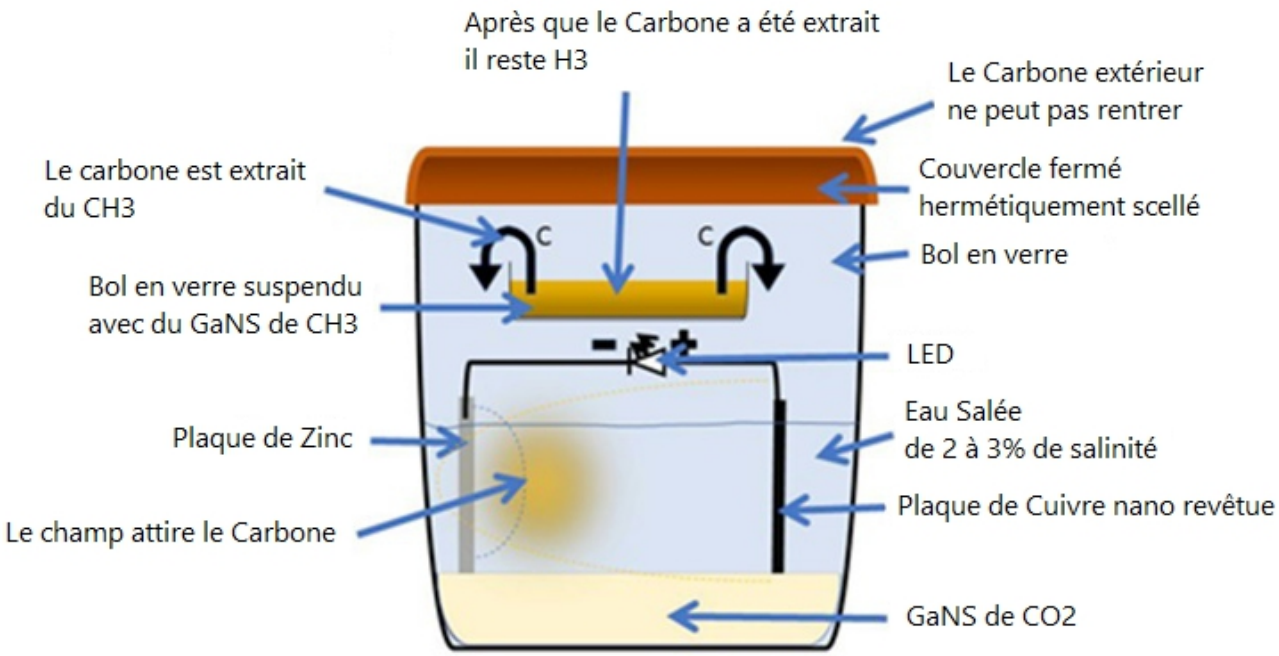
C'est pourquoi nous n'utiliserons pas de récipients en plastique ou en polypropylène ni d'adhésifs contenant du carbone dans le réacteur Gans Tritium. Le plastique contient dans sa formule du carbone et de l'hydrogène (la formule chimique du polypropylène est (C3H6n). Ils peuvent interférer en alimentant les processus plasma qui auront lieu dans le réacteur.

Si nous utilisons une boîte en plastique (polypropylène), comme on l'utilise couramment dans les réacteurs Gans, le champ CO2 du réacteur Gans aura tendance à extraire le carbone C des parois en plastique du réacteur après avoir épuisé le carbone présent dans l'air, ce qui retardera considérablement le processus d'obtention du Tritium Gans. Aussi, avec l'extraction du carbone de l'adhésif utilisé, on aura peut-être la surprise de constater une dégradation rapide de la « soudure » utilisée dans la construction du réacteur.

A noter que le CH3 Gans ne sera pas totalement transformé. Une petite partie restera dans la cuve supérieure du réacteur, mélangée au Tritium Gans.

Attention ! Le Gans est stocké dans des récipients en verre hermétiquement fermés. Les meilleurs récipients disponibles dans le commerce sont les bouteilles en verre avec bouchon en verre et revêtement en caoutchouc.

Le plasma associé aux Gans Tritium a une puissance de plasma magnétique beaucoup plus élevée que les Gans CH3 et un rayon d'action extraordinairement élevé. Réacteur de production de Tritium Gans.



Réacteur pour produire du GaNS de Tritium

Une procédure par laquelle nous pouvons amplifier les processus de réduction consiste à utiliser une source de courant continu entre la plaque de cuivre nano-revêtue et la plaque de fer galvanisé.

Procédure de production de Deutérium Gans (H2)

Le deutérium est un isotope de l'hydrogène contenant un neutron et un proton et possède une masse atomique de 2. Le Deutérium Gans est considéré comme la « brique de base » de la technologie des vols spatiaux Keshe. Dans l'univers, nous pouvons trouver partout des paquets de champs magnéto-gravitationnels avec la même énergie que le proton, le neutron et l'électron, qui peuvent être capturés pour produire du deutérium. Il est donc considéré comme le « carburant du futur ».

Dans certaines conditions, le Deutérium Gans peut former des cristaux de diamant par séchage (en couplant 6 atomes de Deutérium). Ce Gans a un caractère neutre, il peut jouer soit un rôle magnétique, soit un rôle gravitationnel, selon le système dans lequel il est intégré. Sa couleur est noire. Les Gans de deutérium correctement fabriqués doivent réagir à la proximité d'un aimant avec le récipient dans lequel il est stocké. Il doit interagir physiquement avec l'aimant car il a comme matière première du CH3 Gans, qui est fabriqué à partir d'une plaque de fer galvanisée.

C'est pourquoi nous considérons que ce Gans est fabriqué dans l'état plasmatique de l'élément fer (ou dans une autre expression, il est "dans la puissance plasmatique du fer" et va acquérir certaines propriétés plasmatiques.) Le Gans de deutérium est noir ou jaune.

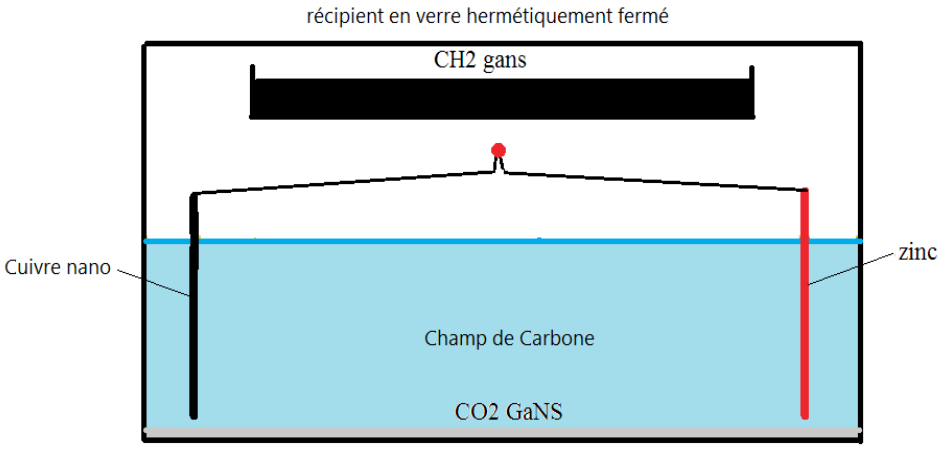
Attention ! Nous n'utiliserons pas le Deutérium Gans dans des applications médicales à moins de savoir très bien comment il agit sur le corps.

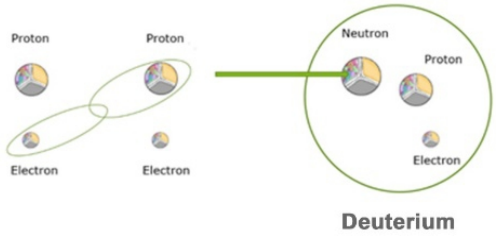
Une première méthode d'obtention du Deutérium Gans consiste à utiliser un réacteur CH3. A l'intérieur, au-dessus de l'eau du récipient, on introduit, comme dans la procédure d'obtention du Tritium Gans, un réservoir en verre ouvert avec du CH3 Gans. Nous fermons hermétiquement le réacteur. Les processus plasma dans le réacteur CH3 forment une sorte d'"aimant" spécial pour l'élément carbone C et l'élément hydrogène H.

Par conséquent, à partir de la structure du plasma des Gans CH3, dans le plus petit récipient situé au sommet du réacteur, sera extrait le carbone et un atome d'hydrogène. Dans ce récipient, nous obtiendrons du Deutérium H2 à l'état de Gans, dans la bande passante de puissance plasma du fer (car l'élément de départ est le Fer, à partir duquel nous avons produit le CH3 Gans).

Pour accélérer les processus de réduction par plasma, nous pouvons utiliser une source de courant continu connectée entre les plaques de cuivre nano-revêtues et de fer galvanisé dans le réacteur. Sa couleur sera orange. On peut également réutiliser les CH3 Gans obtenus en fond de réacteur pour alimenter ultérieurement la cuve par sa partie supérieure.

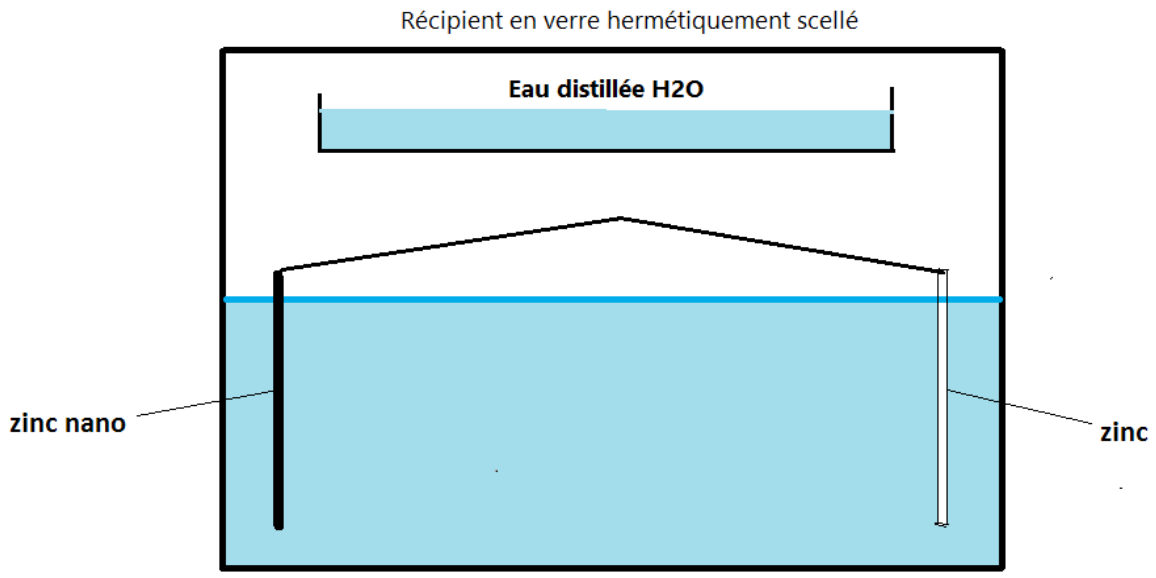
Une deuxième méthode pour obtenir des Gans de Deutérium est la restructuration des Gans CH2. Pour construire les CH2 Gans nous utiliserons un réacteur CH3 Gans dans lequel nous connecterons une alimentation électrique entre les deux plaques métalliques. Nous connecterons la plaque de cuivre nano-revêtue à la borne (+) de l'alimentation et à l'électrode en tôle galvanisée (-) de la source. Le courant électrique utilisé ne doit pas dépasser 1,5 V et 50 mA. Les CH2 Gans obtenus auront une couleur noire spécifique. En supprimant le carbone à l'état plasma de la structure CH2 Gans, nous obtiendrons du deutérium. Pour cela nous utiliserons un réacteur à CO2 hermétiquement fermé. A l'intérieur, on place en partie haute un récipient ouvert avec CH2 Gans. La procédure utilisée est similaire à celle pour l'obtention du Tritium Gans. CH2 Gans perdra le carbone de sa structure.





Les deux atomes d'hydrogène dans la structure CH2 Gans, formera une structure stable en Deutérium, par fusion entre un électron et un proton.

<u>Une troisième méthode</u> pour obtenir du Deutérium Gans est similaire à la procédure du Tritium Gans, mais cette fois dans le grand réacteur de Gans nous utiliserons une plaque de zinc et un zinc nano-revêtu, pour obtenir de l'oxyde de zinc Gans. Dans le récipient en verre au sommet du réacteur nous n'utiliserons pas de CH3 Gans, mais simplement de l'eau distillée, H2O. Nous fermerons hermétiquement le réacteur ZnO2.



Une fois l'oxygène contenu dans le réacteur et dans l'air épuisé, l'eau distillée cédera au réacteur ZnO2 l'élément oxygène dans sa structure. Ce phénomène est dû au fait que dans les champs de plasma du réacteur, l'eau distillée est à l'état plasma et va se comporter comme un Gans H2O. L'hydrogène restant formera du Deutérium Gans, aspect qui sera mis en valeur par le fait que l'eau distillée acquerra progressivement une couleur noire.

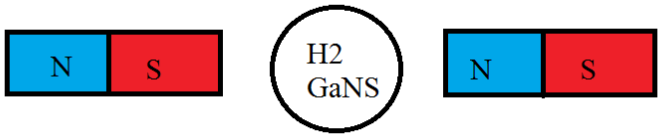
Une application très intéressante de cette méthode de réduction concerne l'utilisation de ce type de réacteur pour réduire les Gans de CO2. Ce que nous obtiendrons en extrayant l'oxygène des Gans de CO2 seront des Gans de Carbone C.

<u>La quatrième méthode</u> implique l'utilisation de trois réacteurs dynamiques avec des conteneurs sphériques remplis de Tritium H3 Gans. Dans les interactions plasma entre les trois réacteurs, l'un des réacteurs produira des Gans d'hydrogène, l'autre des Gans de deutérium et le dernier des Gans de tritium. Pour la collecte de Deuterium Gans, utilisez une seringue à aiguille. Retirez le capuchon du réacteur avec l'aiguille de la seringue et récupérez les Gans de deutérium. Prenez un tube à essai bouché avec un couvercle. Tirez le capuchon du tube à essai avec l'aiguille de la seringue et injectez le Deutérium Gans dans ce tube. Ensuite, fermez bien le bouchon du tube.

Attention! Ce Gans est stocké dans des récipients hermétiquement fermés. Le contact avec l'atmosphère peut compromettre ce Gans car il interagit fortement avec tout champ de plasma de l'environnement.

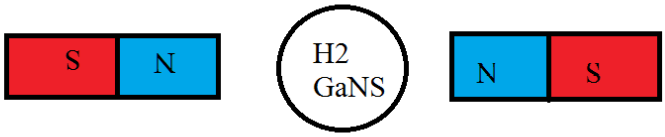
Les Gans de Tritium et les Gans de Deutérium sont les sources d'énergie les plus puissantes de la technologie plasma. Les Gans en deutérium fabriqués avec la force du fer peuvent être restructurés avec de puissants aimants.

1. Si l'on place une quantité de Deutérium Gans entre le pôle Nord d'un aimant et le pôle Sud d'un autre aimant, on aura une circulation de champ magnétique entre les deux aimants. Ce processus extraira des champs de plasma magnétique de Deutérium Gans, de quelle partie sera perdue dans l'environnement. Suite à cette extraction, le Deutérium perdra un atome

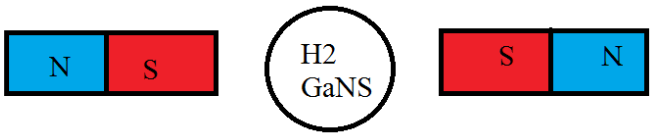


d'Hydrogène. Nous aurons un seul Neutron.

2. Si nous plaçons une certaine quantité de Gans de Deutérium entre les deux pôles Nord de deux aimants, ce processus produira une concentration d'énergie entre les deux aimants. Cela alimentera le Deutérium avec un champ magnétique afin qu'il gagne des Neutrons et se transforme en Tritium. Nous obtiendrons progressivement du Tritium Gans.



3. Si nous plaçons une certaine quantité de Gans de deutérium entre deux pôles sud de deux aimants, cela générera un puissant processus d'extraction d'énergie, après quoi le deutérium perdra un atome d'hydrogène. Nous aurons un Neutron

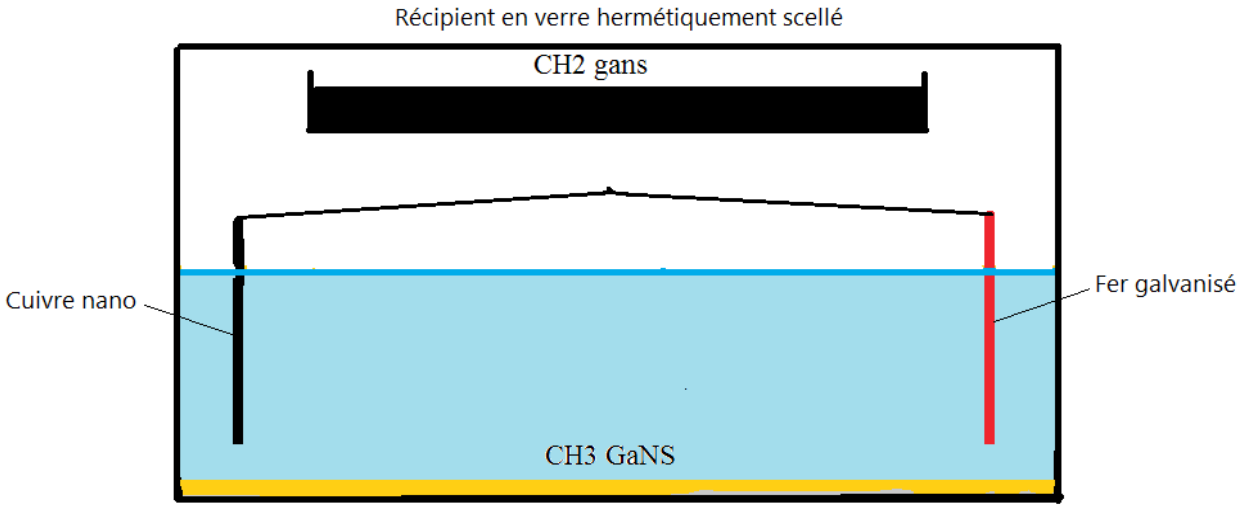


Des processus similaires se produiront lors du fonctionnement avec des Gans à hydrogène ou des Gans au tritium placés entre deux aimants.

Ainsi, **une cinquième méthode de production** de Gans Deutérium consiste à restructurer les Gans Tritium entre les deux pôles Sud de deux aimants, ou entre le pôle Sud et le pôle Nord de deux aimants.

Procédure de production de Gans à Hydrogène (H)

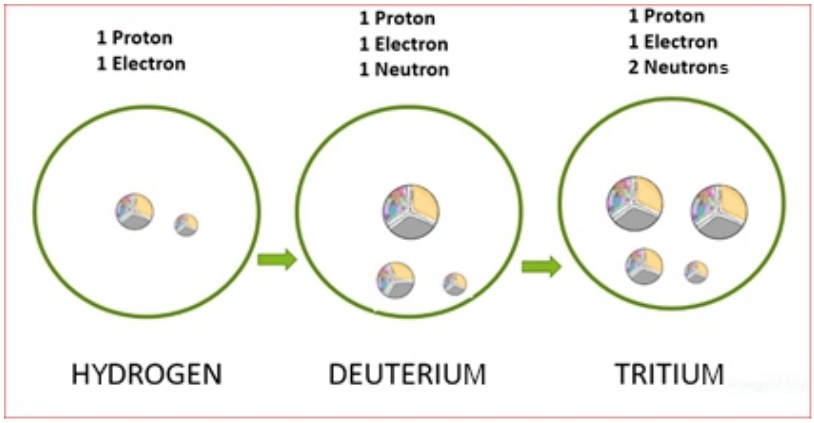
Pour obtenir des Gans à Hydrogène, on peut partir d'une certaine quantité de Gans CH2, placés dans un récipient ouvert. Nous allons introduire cette cuve dans un réacteur CH3 Gans hermétiquement fermé. Le réacteur CH3 fonctionnera comme un aimant pour un atome d'hydrogène dans la structure CH2 Gans. Nous aurons des Gans à hydrogène. Il a une couleur bleue. Il faut garder à l'esprit qu'une certaine quantité de CH2 Gans restera dans la cuve en tête du réacteur, en mélange avec les Hydrogen Gans. A l'état sec (solide), c'est un matériau pratiquement indestructible.



L'hydrogène Gans a un caractère principalement gravitationnel.

Attention ! Nous n'utiliserons pas les Hydrogène Gans dans des applications médicales si nous ne connaissons pas le bon fonctionnement du corps.

Les Gans d'hydrogène, de deutérium et de tritium doivent toujours être très bien lavés avec du sel pour exprimer leur force plasmatique. Ces trois Ganses sont stockées uniquement dans des récipients en verre, sinon elles retrouveront progressivement la structure de la matière première à partir de laquelle elles ont été obtenues (CH3 Gans). C'est pourquoi ils doivent être conservés dans des récipients en verre hermétiquement fermés. Les bocaux en verre avec bouchon en caoutchouc et doublure en verre sont très pratiques en ce sens.



Structure atomique de l'hydrogène, du deutérium et du tritium

Procédure de production de Neutron Gans

La différence entre un atome d'hydrogène et un atome de deutérium, ainsi que la différence entre un atome de deutérium et un atome de tritium, consiste en un seul neutron. Ceci permet d'obtenir le plasma d'un Neutron en réalisant des interactions plasma entre ces trois Ganses. Il a un caractère gravitationnel. Un exemple d'un tel réacteur de capture de neutrons à plasma consiste en la réalisation d'un réacteur dynamique de rotation constitué de trois cuves sphériques concentriques entraînées en rotation par un moteur. Il est indiqué que ces récipients sphériques sont en verre. Nous chargeons la plus grosse boule avec une certaine quantité de Tritium Gans dans de l'eau distillée avec une certaine salinité. À l'intérieur de la boule, nous insérons une autre boule plus petite et de plus petit diamètre. Nous chargeons cette boule avec de l'eau distillée salée.

À l'intérieur de cette boule, nous insérons une troisième boule, que nous chargeons avec du Deutérium Gans, dans de l'eau distillée salée. Le plasma neutronique sera capturé dans l'eau salée de la sphère intermédiaire. L'eau salée est le meilleur moyen de capture de neutrons car elle a pour rôle « d'abaisser » le plasma à l'état physique. Cette capture se présente sous une forme

purement énergétique. Le neutron est le plasma fondamental initial. Le domaine du plasma Neutron est à la base des technologies plasma permettant de produire tout type de matériau, en fonction de l'état du plasma et de l'intensité à laquelle le Neutron est créé. Les Ganses d'hydrogène, de deutérium et de tritium, qui constituent le fondement de la production du champ de plasma neutronique, sont suffisants pour produire n'importe quel élément de l'univers. Toutes les applications de la science des plasmas ne peuvent être réalisées très facilement que par l’utilisation appropriée du champ plasma neutronique.